NEW COLOR FORMER AND RECORDING MATERIAL

Patent number:

JP2000143611

Publication date:

2000-05-26

Inventor:

KABASHIMA KAZUO; IWAYA TETSUO

Applicant:

ASAHI CHEMICAL IND

Classification:

- international: B41M5/155; B41M5/30; C07C275/40; B41M5/155;

B41M5/30; C07C275/00; (IPC1-7): C07C275/40;

B41M5/155; B41M5/30

- european:

Application number: JP19990120683 19990427

Priority number(s): JP19990120683 19990427; JP19980250671 19980904

Report a data error here

Abstract of JP2000143611

PROBLEM TO BE SOLVED: To prepare a color former excellent in image preservability and color density, and useful for a recording material (especially a thermosensitive recording material) by including an ureaurethane compound and a colorless or light-colored dye precursor. SOLUTION: This color former includes (A) an ureaurethane compound and (B) a colorless or light-colored dye precursor. The ingredient A is e.g. a compound of formula I (wherein, X, Y and Z are each an aromatic compound residue, a heterocyclic compound residue or an aliphatic compound residue), a compound of formula II [wherein, &alpha is a residue having >=2 valence; (n) is >=2], a compound of formula III [wherein, &gamma is SO2, O, (S)n or the like or not present; (n) is 1 or 2] or the like. The ingredient B is e.g. a triarylmethane-based compound, a diphenylmethane-based compound, a xanthene-based compound, a thiazine-based compound, a spiro-based compound or the like. The weight content ratio of (the component A/the component B) is preferably (5-1,000)%, especially preferably (20-500)%.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

BEST AVAILABLE COPY

JP2000-143611A

```
(19)【発行国】日本国特許庁(JP)
(12)[公報種別]公開特許公報(A)
(11)[公開番号]特開2000-143611(P2000-143611A)
(43)【公開日】平成12年5月26日(2000. 5. 26)
(54)【発明の名称】新規発色剤および記録材料
(51)【国際特許分類第7版】
  C07C275/40
  B41M 5/155
       5/30
[FI]
  C07C275/40
  B41M 5/12
              108
       5/18
              108
【審査請求】未請求
 「請求項の数】8
【出願形態】OL
【全頁数】37
(21)【出願番号】特願平11-120683
(22)【出願日】平成11年4月27日(1999. 4. 27)
(31)【優先権主張番号】特願平10-250671
(32)【優先日】平成10年9月4日(1998. 9. 4)
(33)【優先権主張国】日本(JP)
(71)【出願人】
【識別番号]000000033
【氏名又は名称】旭化成工業株式会社
【住所又は居所】大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号
(72)【発明者】
【氏名】椛島 和夫
【住所又は居所】神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成工業株式会社内
(72)【発明者】
【氏名】岩屋 哲郎
 【住所又は居所】神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成工業株式会社内
   ―マコード(参考)】
2H026
2H085
4H006
【Fターム(参考)】
2H026 AA07 BB02 BB24 BB30 DD04 DD12 2H085 AA07 BB02 BB24 BB30 DD04 DD12
4H006 AA03 AB76 RA52 RA54 RA56
```

(57)【要約】

【課題】画像保存性および発色濃度に優れた発色剤、それを使用した記録材料、特に感熱記録材料を提供する。 【解決手段】 ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤。

【特許請求の範囲】 【請求項1】ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤。 【請求項2】ウレアウレタン化合物が下記式(I)~(VI)のいずれかで示される化合物であることを特徴とする請求項1に 記載の発色剤。 【化1】

(ここにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換 基を有していても良い。) 【化2】

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換基 を有していても良い。) 【化3】

$$(III) \qquad \left(\begin{array}{c} X-O-C-N-Y-N-C-N-N \\ \end{array}\right)_{n} \qquad \alpha$$

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。lphaは2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【化4】

(ここにZ、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。 β は2価以上の価数を 有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【化5】

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 γ はー SO_2 ー、-Oー、-(S) $_n$ ー、-(CH_2) $_n$ ー、-COー、-CONH-、式(a)のいずれか、【化6】

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。)

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されてい ても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 δ は $-SO_2$ -、-O-、 $-(S)_n$ -、 $-(CH_2)_n$ -、-CO-、-CONH-、-NH-、 $-CH(COOR_1)-$ 、 $-C(CF_3)_2--CR_2R_3-$ のいずれか又は存在しない場合を示す。 R_1 、 R_2 $_2$ 、 R_3 、はアルキル基を表し、nは1または2である。)

【請求項3】 イソシアナ

プナート化合物を含有する請求項1~2のいずれかに記載の発色剤。 プナート化合物とイミノ化合物を含有する請求項1~2のいずれかに記載の発色剤。

【請求項5】アミノ化合物を含有する請求項1~4のいずれかに記載の発色剤。

青求項6】酸性顕色剤を含有する請求項1~5のいずれかに記載の発色剤。

【請求項7】請求項1~6のいずれかに記載の発色剤を含有する発色層を支持体上に設けた記録材料。

【請求項8】記録材料が感熱記録材料である請求項7に記載の記録材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、発色剤およびそれを用いた記録材料に関し、特に未発色部(地肌)及び発色画像 の保存安定性を向上させた発色剤、およびそれを用いた記録材料、特に感熱記録材料に関する。

[0002] 【従来の技術】従来、熱、圧力などの記録エネルギーを用いた化学的発色システムは数多く知られている。その中で、通常無色又は淡色の染料前駆体と該染料前駆体と接触して発色する顕色剤との2成分発色系からなる発色システムは古常無色又は淡色の染料前駆体と該染料前駆体と接触して発色する顕色剤との2成分発色系からなる発色システムは古いらいら知られており、広く記録材料に応用されている。例えば圧力エネルギーを用いた感圧記録材料や、熱エネルギーを用いた感熱記録材料、光エネルギーを用いた感光記録材料等がある。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 「0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 「0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いた感光記録材料である。 「0003】これまで普通紙感覚で極く上に塗布した下用紙等からなり、マイクロカプセル塗布面と顕色剤塗布面とを対向させ、筆圧又は打圧等を加えることにより、マイクロカプセルが破壊し、染料前駆体を含む内包物が放出される。 これが顕色剤層に転移して顕色剤と接触し、発色反応が生じることにより画像記録を得るものである。

録を得るものである。
【0004】また近年、例えば、ファクシミリ、プリンター、レコーダー、などの各種情報機器において、熱エネルギーによって記録を行う感熱記録方式が多く採用されるようになった。これらの感熱記録材料は、白色度が高い、外観、感触が普通紙に近い、発色感度等の記録適性が良い等、多くの優れた特性を備えており、また感熱記録は、装置が小型、メインテナンスフリー、騒音の発生がないことなどの利点があり、計測用記録計、ファクシミリ、プリンター、コンピューターの端末サンスフリー、騒音の発生がないことなどの利点があり、計測用記録計、ファクシミリ、プリンター、コンピューターの端末後、ラベル、乗車券等の自動券売機など広範囲の分野に用途を拡大してきた。これら記録方式の主流は、ともに、2成分発色剤を含有する発色層を支持体上に設けてなる記録シートを用い、これに記録エネルギーとして熱を感熱ヘッド、ホットスタンプ、レーザー光等により加えることにより、記録シート上で感熱剤成分を相互に接触させ、発色記録する方法である。中でも、発色剤として、無色又は淡色の電子供与性染料前駆体(特にロイコ染料)とフェノール性化合物のような酸性 題色剤を用いるものが多い。これらロイコ染料を用いた記録シートは、例えば、クリスタルバイオレットラクトンと4、4 イーイソプロビリデンジフェノール(ビスフェノールA)を感熱剤とする感熱紙(米国特許第3539375号公報など参照)等で代表される。

表される。
【OOO5】これらに用いられる染料前駆体及び顕色剤はそれぞれ電子供与性化合物及び電子受容性化合物が主として一般にもちいられている。これは、該電子供与性化合物である染料前駆体の反応性が高く、電子受容性化合物である顕色剤と接触することにより、瞬間的に濃度の高い発色画像が得られること、また白色に近い外観が得られ、赤色、橙色、黄色、青色、黒色等各種の発色色相を得ることができる等々の優れた特性をもっているためである。しかしながら、その反面、得られた発色画像は耐薬品性が劣ることから、プラスチックシートや消しゴムに含まれる可塑剤あるいは食品や化粧品に含まれる薬品に接触して、記録が容易に消失したり、また、記録部分の耐光性が劣ることから、比較的短問間の日光暴露で記録が退色したり、さらには消失するなど、記録の保存安定性に劣るという欠点を有し、この欠点の故に、その用途に一定の制約を受けているのが現状であり、その改良が強く望まれている。
【OOO6】また近年ビスフェノールAを代表とするフェノール性化合物は環境ホルモンの問題から使用が懸念されており、非フェノール系の顕色剤が要望されている。既にこの様な要望に対して保存性の良い記録画像が得られる記録材料として、例えば特開昭59-115887号公報、及び米国特許第4521793号公報には、芳香族イソシアナート化合物とイミノ化合物からなる発色剤の組合せからなる記録材料が開示されている。

に日初からはる光に別りが通りとからなる記録エネルギーを加えることにより、2種の発色剤を接触し反応させることで各 【0007】該公報では、熱、圧力、光等の記録エネルギーを加えることにより、2種の発色剤を接触し反応させることで各種記録材料を例示している。又、発色剤を適宜選択することにより、赤、橙、黄、茶、褐色等の各種の色を発色すること ができると記載している。しかしながら、現在広く用いられている記録材料において特に黒発色が要望されている中で、

が、Cc ると記載している。 こがしながつ、 死亡は、用いったしる記載的社にのいて付に売先已が安全でれている中で、 該公報ではその知見を得ることが出来ない。 【0008】また、非フェノール系顕色剤を用いた感熱記録材料として特開平8-2111号公報、特開平8-2112号公報 には、無色又は淡色の染料前駆体とウレア化合物を含有する発色層を有する感熱記録体が開示されているが、発色濃 度が低く保存性も不十分であった。

(0009) 【発明が解決しようとする課題】本発明は、画像保存性および発色濃度に優れた発色剤、それを使用した記録材料、特 に感熱記録材料を提供することを課題とする。

[0010] 【課題を解決するための手段】本発明者らは、各種発色剤化合物の鋭意合成研究の結果、特定の化合物が染料前駆体 との組み合わせで驚くべき優れた性能を発現することを見いだし本発明を完成するに至った。すなわち、本発明は以下 のとおりである。

【0011】発明の第1は、ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤である。発明の第 2は、ウレアウレダン化合物が下記式(I)~(VI)のいずれかで示される化合物である発明の第1に記載の発色剤である。 [0012]

(ここにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換 基を含むでいても良い。)

[0013] 【化9】

【化8】

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換基 を有していても良い。)

[0014] 【化10】

$$(III) \quad \left(\begin{array}{c} X-O-C-N-Y-N-C-N-\\ O \end{array} \right)_{n} \quad C$$

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。αは2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【0015】 【化11】

$$(IV) \qquad \left(Z-N-C-N-Y-N-C-O-\right)_{n} \qquad \beta$$

(ここにZ、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。 β は2価以上の価数を 有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【0016】

(こにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 $_{r}$ は $_{r}$ と $_{r}$ と $_{r}$ $_{r}$

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。)。 【0018】

2 見明の第3は、イソシアナート化合物を含有する発明の第1~2のいずれかに記載の発色剤である。 【0019】発明の第4は、イソシアナート化合物とイミノ化合物を含有する発明の第1~2のいずれかに記載の発色剤である。発明の第5は、アミノ化合物を含有する発明の第1~4のいずれかに記載の発色剤である。発明の第6は、酸性顕色剤を含有する発明の第1~5のいずれかに記載の発色剤である。

【0020】発明の第7は、発明の第1~6のいずれかに記載の発色剤を含有する発色層を支持体上に設けた記録材料である。発明の第8は、記録材料が感熱記録材料であることを特徴とする発明の第7に記載の記録材料である。以下、本

発明について詳細に説明を行う。
【0021】本発明に係わるウレアウレタン化合物とは、分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)がそれぞれ少なくとも1以上存在する化合物を言う。これまでウレア基を持った化合物が顕色作用を示すことは知られていたが、発色濃度が低く保存性も低く実用的でなかった。ところが驚くべきことにウレア基とウレタン基が一分子中に同時に存在するウレアウレタン化合物は、無色または淡色の料前駆体の優れた顕色剤となり、両者を含有する発色剤及びそれを用いた記録材料は発色濃度も高く、保存性にも優れている。
【0022】本発明に係わるウレアウレタン化合物は、分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)が存在すればどの様な化合物でもよいが、芳香族化合物又は複素環化合物であることが好ましい。更に好ましくは分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)の他にスルホン基(-SO2-基)またはアニリド基(-NHCO-基)がウレア基に直接結合せずに存在することが望ましい。

ト、等があげられる。

「CO25」またジイソシアナートの2量体例えばトルエンジイソシアナートの2量体であるN, N'(4, 4'ージメチル3, 3'ージフェニルジイソシアナート)ウレトジオン(商品名デスモジュールTT)や3量体例えば4, 4'4''ートリメチル3, 3'、ートリイソシアナート2, 4. 6ートリフェニルシアヌレート等でもよい。またトルエンジイソシアナート、ジフェニルメタンジイソシアナート等の水アダクトイソシアナート例えば1, 3ービス(3ーイソシアナト・4ーメチルフェニル)ウレアやポリオールアダクト例えばトルエンジイソシアナートのトリメチロールプロパンアナトトのセスチルフェニル)ウレアやポリオールアダクトのより、または原来の、2054年5月8月20年8月20日の東京では、大きないまたは、大きないまたは、または原来の、2054年5月8日の東京が大きない。ファイルトの大きないまたは、または原来の、2054年5月8日の東京が大きない。ファイルトの大きないまた。 体等でもよい。また特願平8-225445号明細書及び特願平8-250623号明細書に記載のイソシアナート化合物及

体等でもよい。また特別中6~22544559別和各及び特別中6~25002559別和各に記載のイブンテナートに自物及びイソシアナートアダクト体化合物の内イソシアナート基が2以上存在するものでもでもよい。 【0026】とくに好ましい例としてトルエンジイソシアナートをあげることができる。トルエンジイソシアナートは2, 4ートルエンジイソシアナートが好ましいが、この他に2, 4ートルエンジイソシアナートと2, 6ートルエンジイソシアナートの混合物が一般に市販されており、安価に入手することが可能であるがこれでもよい。これらのトルエンジイソシアナート異性体混

 $\{6-(1, 1, 3, 3-F)$ -アンデル (2, 3, 5) (3, 5) (3, 5) (3, 5) (4, 5) (4, 5) (5, 5) (5, 5) (5, 5) (5, 5) (5, 5) (5, 5) (6, 6) (5, 5) (6, 6) (7, 5)ス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル)、コハク酸ービス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジエニル) エステルなどのヒンダードアミン化合物などが挙げられる。

【0035】さらに上記アミン化合物の中でも特に下記式(VII)の如き少なくとも1個のアミノ基を有するアニリン誘導体であることが好ましい。

[0036] [化15]

$$\begin{pmatrix} V & I & I \end{pmatrix} \qquad \begin{pmatrix} X_1 & & & & \\ & X_1 & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\$$

(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、 X_1 および X_2 はアミノ基または式(b)を表し、【0037】 【化16】

 Y_1 は $-SO_2$ -、-O-、 $-(S)_n$ -、 $-(CH_2)_n$ -、-CO-、-CONH-、式(a)のいずれか、【0038】 【化17】

【0040】またサリチル酸誘導体としては4ーnーオクチルオキシサリチル酸、4ーnーブチルオキシサリチル酸、4ーnーペンチルオキシサリチル酸、3-nードデシルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシサリチル酸、3-nーオクタノイルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸等のフェノール類があげられる。(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)またメタレール、スタノール、ブロパノール、ブタノール、ペンタノール、ヘブタノール、オクタノール、イプロパノール、イプロパノール、ペンタノール、ステルーロンル、インプロパノール、インプロパノール、インプロパノール、インプロパノール、フェール、カロール、アリルアルコール、2ーメチルー2ープロペンー1ーオール、ベンジルアルコール、4ーピリジンメタノール、フェニルセロソルブ、フルフリルアルコール、シクロヘキサノール、シクロヘキシルメタノール、シクロペンタノール、2ークロロエタノール、1ークロロー3ードドロキシプロパン、グリセリン、グリセロール等のアルコール類、【0041】ポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレンエーテルグリコール、アジペート系ポリオール、エポーチン変成ポリオール、ポリオール、ポリオール、ボリナール、アミン変成ポリオール等のポリエーテル系ポリオール、アジンでは、1、4ーブタンジオール、1、5ーペンタンジオール、1、6ーヘキサングリコール、1、9ーノナンジオール、アクリルボリオール、フッ素ポリオール、ポリブタジエンポリオール、カリカール、パリンで、カール、リン酸、ネオペンチルグリコール、ペンタエリスリトール、トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン、ヘキサントリオール、リン酸、ネオペンチルグリコール、ペンタエリスリトール、ヒマシ油系ポリオール、ポリマーポリオール、メチルペンタンジオール、含ハロゲンボリオール、含リンポリオール、エチレンジアミン、αーメチルグルコシド、ソルビトール、シュークローズ等のポリオール類があげられる。

【0042】本発明に係わる式(I)のウレアウレタン化合物は製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(X)のアミン化合物を、例えば下記反応式(A)にしたがって反応させる

ことにより得ることができる。 【0043】 【化18】 (VIII) X-on [0044] 【化19】 OCN-Y-NCO (IX)[0045] 【化20】 (X)

(ここにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換 基を有していても良い。)

[0046] 【化21】

$$(A) \qquad X^{-CH} + OCN - Y^{-NCO} \longrightarrow X^{-C} - Y^{-NCO}$$

7.-NH2

$$X-o-c_N-Y-nco + Z-nH_2 \longrightarrow X-o-c_N-Y-N-c_N-Z$$

本発明に係わる式(II)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般 式(IX)のイソシアナート化合物及び水を、例えば下記反応式(B)にしたがって反応させることにより得ることができる。 [0047] 【化22】

X-он + оси-Y-исо → X-о-си-Y-исо (B)

本発明に係わる式(III)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(XI)のアミン化合物を、例えば下記反応式(C)または(D)にしたがって反応させることにより得ることができる。

[0048] 【化23】

$$(XI)$$
 α $-(NH2)n$

(ここにαは2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。) [0049]

【化24】 (C)

$$X-OH + OCN-Y-NCO \longrightarrow X-O-C-N-Y-NCO$$

$${}^{\text{L}}\left(\begin{array}{c} X - O - \overset{\circ}{C} \overset{\circ}{H} - Y - NCO \\ \end{array} \right) + \alpha \quad \xrightarrow{\left(NH_{0} \right)} \quad \left(\begin{array}{c} X - \overset{\circ}{C} \overset{\circ}{H} - Y - \overset{\circ}{H} \overset{\circ}{C} & \overset{\circ}{H} \\ \end{array} \right) \quad \alpha$$

[0050] [化25]

(D)
$$\alpha$$
 $-(NH_2)_{n+}$ n $(OON-Y-NCO)$ \longrightarrow α $-(N-CN-Y-NCO)_n$

本発明に係わる式(IV)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(X)のアミン化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(XII)のOH基含有化合物を、例えば下記反応式(E)または(F)にしたがって反応させることができる。

[0051] 【化26】

$$(X (I))$$
 $\beta \leftarrow OH)$

(ここに β は2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。) 【0052】 【化27】

[0053] [化28]

$$(F) \quad \beta \quad (OH)_{n} + \quad n \quad (OCN-Y-NCO) \quad \longrightarrow \quad \beta \quad \left(O-CN-Y-NCO\right)_{n}$$

$$\beta = \left(\begin{array}{c} O \\ O - C \\ H \end{array} \right)_{n} + n \left(Z - NH_{2} \right)$$

$$\longrightarrow \left(\begin{array}{c} O \\ Z - N - C - N - Y - N - C - O \end{array} \right)_{n}$$

上記式(I)~(IV)で表されるウレアウレタン化合物を合成するときに用いることができる一般式(VIII)~(XII)の化合物に 上記式(I)~(IV)で表されるウレアウレタン化合物を合成するときに用いることができる一般式(VIII)~(XII)の化合物についてさらに詳しく述べる。一般式(VIII)で表されるOH基含有化合物としてはOH基を一つ以上持つ化合物であれば特に制限はないが、例えばフェノール、クレゾール、キシレノール、pーエチルフェノール、oーイソプロピルフェノール、レゾルシン、pーtertーブチルフェノール、pーtertーオクチルフェノール、2ーシクロヘキシルフェノール、2ーアリルフェノール、4ーインダノール、チモール、2ーナフトール、pーニトロフェノール、oークロロフェノール、pークロロフェノール、4ーフェニルフェノール、、4ーヒドロキシフェニルー4'ーメチルフェニルスルホン、3ークロロー4ーヒドロキシフェニルー4'ーメチルフェニルスルホン、3ークロロー4ーヒドロキシフェニルー4'ーとドロキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルオキシフェニルー4'ービドロキシフェニルスルホン、4ーピアプロピルフェニルー4'ービドロキシフェニルスルホン、4ービアプロピルフェニルー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、サリチル酸フェニル、サリチルアニリド、4ーヒドロキシ安息香酸メチル、4ーヒドロキシ安息香酸ベンジル、4ーヒドロキシ安息香酸(4'ークロロベンジル)、1、2ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)へキシル、3ービドロキシフタル酸ジメチル、4ーメトキシフェノール、4ー(ベンジルオービアのように、1、6ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)へキシル、3ービドロキシフタル酸ジメチル、4ーメトキシフェノール、4ー(ベンジルオービアのように、1、6 クロロベンジル)、1,2ービス(4'ーヒドロキン安息香酸)エチル、1,5ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)ペンチル、1,6ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)ヘキシル、3ーヒドロキシフタル酸ジメチル、4ーメトキシフェノール、4ー(ベンジルオキシ)フェノール、4ーヒドロキシベンズアルデヒドなどを挙げることができる。
【0054】またサリチル酸誘導体としては4ーnーオクチルオキシサリチル酸、4ーnーブチルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシサリチル酸、3ーnードデシルオキシサリチル酸、3ーnーオクタノイルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクタノイルオキシカルボニルアミノサリチル酸等のモノフェノール類があげられる。また2、2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパン、2、2ービス(ヒドロキシフェニル)プタン、2、2ービス(ヒドロキシフェニル)パンタン、2、2ービス(ヒドロキシフェニル)ペンタン、3ーメトキシカール、ピロガロール、ハイドロキノン、メチルハイドロキノン、4ーフェニルフェノール、4、4、4・ビフェノール、4ークミカース・1・ビス(4ーヒドロキシフェニル)酢酸ベンジル・ビス(4ーヒドロキ ルフェニル)スルフィド等のジフェノール類があげられる。 【0055】(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソ

モエチルアミン、2ーメトキシエチルアミン、2ーエトキシメチルアミン、2ーアミノー1ープロパノール、2ーアミノブタノール、3ーアミノー1、2ープロパンジオール、1、3ージアミノー2ーヒドロキシブロパン、2ーアミノエタンチオール等の脂肪族アミ類等が挙げられる。これらのうち、好ましくは芳香族モノアミン類が用いられる。 [0065]また一般式(XI)のアミン化合物としてはアミノ基を2つ以上持つ化合物であれば特に制限はないが例えば4、4 (一ジアミノー3、3'ージエチルジフェニルメタン、4、4'ージアミノペンズアニリド、3、5ージアミノクロロベンゼン、ジアミノジフェニルエーテル、3、3'ージエチルジフェニルメタン、4、4'ージアミノバンズアニリド、3、5ージアミノクロロベンゼン、ジアミノジフェニルエーテル、3、3'ージカロロー4、4'ージアミノジフェニルスタン、3, 'ージメトナルー4、4'ージアミノジフェニルフェールフスルホン、ビス[4ー(pーアミノフェノキシ)フェニルフスルホン、はス[4ー(pーアミノフェノキシ)フェニルフスルホン、はス[4ー(pーアミノフェノキシ)フェニルフスルホン、はス[4ー(pーアミノフェノキシ)フェニルフスルホン、3, 3'ージメトキシー4、4'ージアミノビフェニル、2, 2'ージカロロー4、4'ージアミノビフェニル、2, 2'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、2, 2'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、2, 2'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、2、2'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、3, 3'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、3, 3'ージクロロー4、4'ージアミノビフェニル、2, 2'ージスルホン、5, 4'ージアミノジフェニルエーテル、3, 4'ージアミノジフェニルエーテル、3、4'ージアミノジフェニルエーテル、3、4'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノジフェニルスルホン、3、3'ージアミノフェイキンパンフェニルスルホン、1、3ービス(4ーアミノフェノキン)ペンゼン、1、3ービス(4ーアミノフェノキン)アミン、1、アミノフェニルンジアミン等の芳香族アミン類などが挙げられる。さらに上記アミン化合物の中でも特に下記式(VII)の如き少なくとも2個のアミノ基を有するアニリン誘導体であることが好ましい。 [0067] [4*29]

[
$$\{t29\}$$
]
 $(V | 1)$
 R_1
 Y_1
 R_3
 R_4

(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、 X_1 および X_2 はアミノ基または式(b)を表し、【0068】 【化30】

 Y_1 は $-SO_2$ -、-O -、 $-(S)_n$ -、 $-(CH_2)_n$ -、-CO - -CONH -、式(a)のいずれか、【0069】 【化31】

または存在しない場合を示す。nは1または2である。)

また一般式(XII)のOH基含有化合物としてはOH基を2つ以上持つ化合物であれば特に制限はないが例えば2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパン、2,2ービス(ヒドロキシフェニル)プロパン、2,2ービス(ヒドロキシフェニル)ペンタン、2,2ービス(ヒドロキシフェニル)ペンタン、カテコール、3ーメチルカテコール、3ーメトキンカテコール、ピロガロール、バイドロキノン、メチルハイドロキノン、p,p'ービフェノール、ビス(4ーヒドロキシフェニル)酢酸ブチル、ビス(4ーヒドロキシフェニル)酢酸ベンジル、ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3、5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ジス(3、5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ジス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルカン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルカン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルカン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルカロブロパン、4、4'ージヒドロキシジフェールメタン、3、3'ージヒドロキシフェニル)スルフィド、4、4'ージヒドロキシフェニル)ヘキサフルオロブロパン、4、4'ージヒドロキシジフェールメタン、3、3'ージヒドロキシフェールのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)
[0070]またポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレンエーテルグリコール、アジペート系ポリオール、フェノール系ポリオール、ポリエーテルエステルポリオールをのポリエーテル系ポリオール、ポリカール、パリエーテルエステルポリオール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、1、4ーブタンジオール、1、5ープロパンジオール、1、6ーヘキサングサコール、1、9ーノナンジオール、アクリルポリオール、フッ素ポリオール、1、6ーヘキサンジオール、1、6ーヘキサンジオール、1、9ーノナンジオール、アリメチロールエタン、ヘキサントリオール、ポリブタジエンポリオール、ポリヒドロキシポリオール、トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン、ヘキサントリオール、オリブタジフェール類があげられる。製法に限定はないが例えばモノフェノール化合物とジイソシノルビトール、シュークローズ等のポリオール類があげられる。製法に限定はないが例えばモノフェノール化合物とジイソシ

【0071】本発明に係わる式(V)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えばモノフェノール化合物とジイソシアナートフェニル化合物及び一般式(XIII)のジアミン化合物を、例えば下記反応式(G)または(H)にしたがって反応させることにより得ることができる。

【0072】 【化32】

$$(X 1 1 1) \qquad H_2N \qquad \qquad \gamma \qquad \qquad NH_2$$

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。rは SO_2 - 、-O - 、 $-(S)_n$ - 、 $-(CH_2)_n$ - 、-CO - 、-(CONH-、式(a)のいずれか、【0073】 【化33】

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。) 【0074】 【化34】

(G)
$$OH + OCN + NCO + OCC + NCO + N$$

本発明に係わる式(VI)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えばアニリン誘導体とジイソシアナートフェニル化合物及び一般式(XIV)のジヒドロキシ化合物を、例えば下記反応式(J)または(K)にしたがって反応させることにより得ることができる。 【0076】

[他36]

$$(X \mid V)$$
 HO δ OH

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 δ は一 SO_2 ー、-Oー、-(S) $_n$ ー、-(CH_2) $_n$ ー、-COー、-CONHー、-NHー、-CH($COOR_1$) ー、-C(CF_3) $_2$ ー -CR $_2$ R $_3$ ーのいずれか又は存在しない場合を示す。 R_1 、 R_2 、 R_3 、はアルキル基を表し、nは1または2である。) 【0077】

(1)
$$\frac{1}{1} + OCN +$$

【0078】 【化38】

$$(K) \quad 2 \left(\text{OCN} \right) + \text{NCO} \right) + \text{HO} \left(\delta \right) + \text{OCN} \left(\frac{1}{2} \right) + \text{NCO}$$

$$- \text{OCN} \left(\frac{1}{2} \right) + \text{CO} \right) + \text{NCO} \left(\frac{1}{2} \right) + \text{NCO}$$

$$- \text{OCN} \left(\frac{1}{2} \right) + \text{NCO} \right) + \text{NCO} + 2 \left(\frac{1}{2} \right) + \text{NCO} + 2 \left(\frac{1}{2} \right) + \text{NCO} \right) + 2 \left(\frac{1}{2} \right) + \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2}$$

本発明に係わる式(V)及び(VI)のウレアウレタン化合物を合成するときに用いることができる化合物について以下で詳しく説明する。式(V)の化合物を合成する時に用いることができるモノフェノール化合物としては、ベンゼン環に一つOH基が存在する化合物であれば特に制限はないが、例えばフェノール、クレゾール、キシレノール、pーエチルフェノール、ローイソプロピルフェノール、レゾルシン、pーtertーブチルフェノール、pーtertーオクチルフェノール、2ーシクロへキシルフェノール、2ーアリルフェノール、4ーインダノール、チモール、2ーナフトール、pーニトロフェノール、0ークロロフェノール、pークロロフェノール、4ーインダノール、チモール、2ーナフトール、pーニトロフェノール、3ークロロフェノール、pークロロフェノール、4ーフェニルフェノール、4ーヒドロキシフェニルー4'ーメチルフェニルスルホン、3ークロロー4ーピドロキシフェニルー4'ーとドロキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルオキシフェニルー4'ーとドロキシフェニルスルホン、4ーピドロキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルフェニルー4'ーとドロキシフェニルスルホン、4ーピドロキシンのはポキシジフェニルスルホン、サリチル酸フェニル、サリチルアニリド、4ーピドロキシマ息含酸メチル、4ーピドロキシ安息含酸がエチル、1、5ービス(4'ーヒドロキシ安息含酸)ペンチル、1、6ービス(4'ーヒドロキシ安息含酸)ペンチル、1、6ービス(4'ーヒドロキシ安息含酸)ペンチル、1、6ービス(4'ーヒドロキシマタ息含酸)ペンチル、1、6ービス(4'ーヒドロキシマタ息含酸)ペンチル、1、6ービス(4'ーヒドロキシペンズアルデヒドなどを挙げることができる。【OO79】またサリチル酸、3ーードロキシペンズアルデヒドなどを挙げることができる。【OO79】またサリチル酸、3ーードロキシペンズアルデヒドなどを挙げることができる。(での1079】またサリチル酸、4ーnーオクチルオキシサリチル酸、3ーnーオクオクタノイルオキシサリチル酸、6ーnーオクチルオキシサリチル酸、3ーnーオクオクタノイルオキシサリチル酸等のフェノール類があげられる。(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が困難な場合がある。)シャナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化とができるが困難な場合がある。) げられる。(たたし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)また式(V)、(VI)の化合物を合成する時に用いることができるジイソシアナートフェニル化合物としてはイソシアナート基を2つ持つフェニルイソシアナートであれば他に特に制限はないが、例えばパラフェニレンジイソシアナート、2、5ージメトキシベンゼンー1、4ージイソシアナート、2、4ートルエンジイソシアナート、2、6ートルエンジイソシアナート等があげられる。とくに好ましい例としてトルエンジイソシアナートをあげることができる。トルエンジイソシアナートは2、4ートルエンジイソシアナートが好ましいが、この他に2、4ートルエンジイソシアナートと2、6ートルエンジイソシアナートの混合物が一般に市販されており、安価に入手することが可能であるがこれでもよい。これらのトルエンジイソシアナート異性体混合物は党温で達なである。 が困難な場合がある。)

か困難な場合がある。) 本発明に係わるウレアウレタン化合物を得るには、イソシアナートに該反応剤を有機溶媒中または無溶媒にて混合・反 応後、濾過にて結晶を取り出せば目的物が得られる。反応剤は目的に応じて単独または複数種類用いてもよい。また溶 媒はイソシアナート基および反応剤の官能基との反応を起こさないものであれば何でもよく、例えば、脂肪族系炭化水 素、脂環族系炭化水素、芳香族系炭化水素、塩素化脂肪族炭化水素、塩素化芳香族炭化水素、塩素化脂環族炭化水 素等が挙げられる。特に、イソシアナートを溶解し、且つ生成物の溶解度の小さいメチルエチルケトン、トルエンなどが好 ましい。上記反応操作にて得られる生成物は必ずしも単品とは限らず、置換基の位置の異なる化合物の混合物として得 られることもらまない。・ハッのウェアウェダンル合物のこれ、おましいものはま(ル)~(ハ)の化合物であり、特になまし、

【0087】これら式(I)~(Ⅵ)のウレアウレタン化合物のうち、好ましいものは式(Ⅱ)~(Ⅳ)の化合物であり、特に好ましいものは式(Ⅵ)~(Ⅵ)の化合物である。本発明に係わるウレアウレタン化合物は、通常常温固体の無色または淡色の化合物である。本発明のウレアウレタン化合物の分子量は5000以下であることが好ましく、さらには2000以下であるこ とが好ましい。

【0088】また感熱記録材料においては融点を持った化合物の方が好ましく、融点は好ましくは40℃から500℃特に好ましくは60℃から300℃の範囲にあることが望ましい。ウレアウレタン化合物中のウレア基およびウレタン基は合わせて20以下であることが好ましく、さらには10以下であることが好ましい。

【0089】ウレア基とウレタン基の比率は、1:3~3:1が好ましく、特に1:2~2:1が好ましい。記録材料の作成に当たっては当該ウレアウレタン化合物の1種類あるいは必要に応じて2種類以上を併用することもできる。本発明の無色または淡色の染料前駆体の一例であるロイコ染料は、既に感圧記録材料や感染記録材料に用いられる発色剤として公知の化

淡色の染料可駆体の一例であるロイコ染料は、既に感圧記録材料や感熱記録材料に用いられる発色剤として公知の化合物であり、特に限定されるものではないが、例えば下記のものが挙げられる。
【0090】(1)トリアリールメタン系化合物3、3ービス(pージメチルアミノフェニル)ー6ージメチルアミノフタリド(クリスタルバイオレットラクトン)、3、3ービス(pージメチルアミノフェニル)フタリド、3ー(pージメチルアミノフェニル)ー3ー(1、2ージメチルインドールー3ーイル)フタリド、3ー(pージメチルアミノフェニル)ー3ー(2ーメチルインドールー3ーイル)フタリド、3ービス(1、2ージメチルインドールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(1、2ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(1、2ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(2ーフェニルインドールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロージャチルアミノフタリド、3ーロージャチルアミノフタリド、3ービス(2ーフェニルインドールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロージャチルアミノフタリド、3ーロージャチルアミノフタリド、3ーロールー2ーイル)

-ラン等である。

プン寺でのる。 【0093】また、3, 6ービス(ジメチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3, 6ービス(ジエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノフタリド)、3, 6ービス(ジメチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3ージエ

チルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3、6ービス(ジエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3・ジェチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3、3ービス[2ー(4ージメチルアミノフェニル)ー2ー(4ーメトキシフェニル)エテニル]ー4、5、6、7、一テトラクロロフタリド等の近赤外に吸収的域を持つか全物等である 収領域を持つ化合物等である。 【0094】無色または淡色の染料前駆体にたいしウレアウレタン化合物は5~1000重量%使用することが好ましく、さらに好ましくは20~500重量%である。ウレアウレタン化合物が5重量%以上で染料前駆体を発色させるには十分であ 10097】無色または淡色の染料前駆体にたいしイソシアナート化合物は5~500重量%使用することが好ましく、さらに 【0097】無色または淡色の染料前駆体にたいしイソシアナート化合物が5重量%以上で保存性の向上効果が十分であり、発色濃度 好ましくは20~200重量%である。イソシアナート化合物が5重量%以上で保存性の向上効果が十分であり、発色濃度 も高い。また、イソシアナート化合物が500重量%以下で、過剰のイソシアナート化合物が残りにくく、経済的にも有利で 【0098】またこれにイミノ化合物を加えることにより一層保存性が向上する。本発明の発色剤に加えることができるイミノ 化合物とは、少なくとも1個のイミノ基を有する化合物で、常温固形の無色または淡色の化合物である。目的に応じて2 種以上のイミノ化合物を併用することも可能である。以下に具体例を示す。 他合物とは、少なども1個のイミノ基を有する化合物で、常温固形の無色または淡色の化合物である。目的に応じて2 種以上のイミノ化合物を併用することも可能である。以下に具体例を示す。 【0099]3-イミノイソインドリンーーオン、3ーイミノー4、5、6、7ーテトラフルオロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、6、7ーテトラブルオロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、6、7ーテトラブルオロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、6、7ーテトラブルオロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5、6ージクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、6、7ートリクロロー6・メトキシーイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5、6ージクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5、6ージクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、7ートリクロロー6・メトキシーイソインドリン・1・ファーカン・1、1・ジメトキシー3・イミノーイ・5、7ートリクロロー6・メトキシーイソインドリン・1・オン、3ーイミノー4、5、6、7ートリクロロー6・メトキンーイソインドリン・1、1・ジエトキシー3・イミノーイ・7・インドリン、1・コーオン、3ーイミノーイ・7・インドリン・1・コーガン・3・イミノー4、5、6、7ーテトラクロロイソインドリン、1・コーガン・3・イミノー4、5、6、7ーテトラクロロイソインドリン、1・コーガン・3・イミノー4、5、6、7ーテトラクロロイソインドリン、1・コーガン・3・イミノー4、5、6、7ーテトラクロロイソインドリン、1・コーガン・1・ローイン・アリン・1・コーガン・1・ローイ・ローイン・アリン・1・ローバイン・アリン・1・ローバイン・アリン・1・ローバス・アーク・ファイン・アリン・1・ローバイン・アリン・1・ローバイミノー3・ビース・アーイ・アーイン・アリン・1・ローバイン・アリン・1・ロース・アリン・アリン・1・ローバイン・ローバイン・アリン・1・ローバイン・ローバーバーバーバーバーバーバーバーバー ペンタメチルー4ーピペリジル)アミノ]ー6ークロロー1, 3, 5ートリアジン縮合物、2ー(3, 5ージーtーブチルー4ーヒドロキシベンジル)ー2ーnーブチルマロン酸ービス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル)、コハク酸ービス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジエニル)エステルなどのヒンダードアミン化合物が上げられる。
【0112】さらに上記アミノ化合物の中でも特に下記式(VII)の如き少なくとも1個のアミノ基を有するアニリン誘導体であるフェリン誘導体である ることが好ましい。 [0113]

(VII)

$$R_1$$
 R_2
 Y_1
 R_3
 R_4

(式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、 X_1 および X_2 はアミノ基または式(b)を表し、【0114】 【化40】

-、ー(S)_n ー、ー(CH₂)_n ー、ーCOー、ーCONHー、式(a)のいずれか、【0115】 Y, はーSO₂・ 【化41】

または存在しない場合を示す。nは1または2である。)

```
ルボニルアミノ)ジフェニルメタン、4, 4ービス(oートルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニルメタン4, 4ービ
添加することも可能である。
【0118】無色または淡色の染料前駆体にたいし、上記の酸性顕色剤は5~500重量%使用することが好ましく、さらに好ましくは20~200重量%である。酸性顕色剤が5重量%以上で染料前駆体の発色が良く、発色濃度も高い。また、酸性顕色剤500重量%以下で、酸性顕色剤が残りにくく、経済的にも有利であり好ましい。
【0119】本発明の発色剤を感圧記録材料として使用する場合も、酸性顕色剤を加えることによって画像濃度が向上し鮮明な発色の感圧記録材料が得られるようになる。その酸性顕色剤としては、やはり電子受容性の物質が用いられるが、その例としては、酸性白土、活性白土、アタパルジャイト、ベンナイト、ゼオライト、コロイダルシリカ、ケイ酸マグネシウム、タルク、ケイ酸アルミニウム等の無機化合物、あるいはフェノール、クレゾール、ブチルフェノール、オクチルフェノール、フェニルフェノール、サロフェノール、サリチル酸、3ーンケロへキシルサリチル酸、3、5ージーはイストルサリチル酸、3・5ージーは、フェニルサリチル酸、3・5ージーは、フェニルサリチル酸、3・5ージ(αーメチルベンジル)サリチル酸、3・5ージーはカーブメチルベンジル)サリチル酸、3・5ージーはカーブメチルベンジル)サリチル酸、3・5ージ(αーメチルベンジル)サリチル酸、3・5ージーはアメチルベンジル)サリチル酸、3・5ージーはアメチルベンジル)サリチル酸等のサリチル酸誘導体及びこれらの金属塩等があげられる。
【0120】本発明の発色剤を、塗布などの方法で何らかの支持体上に発色層を形成せしめることにより、記録材料とすることができる。その構成は記録材料の種類によって異なる。本発明の発色剤は、感熱記録材料、感圧記録材料など種々
   添加することも可能である。
 【0120】本発明の発色剤を、塗布などの方法で何らかの支持体上に発色層を形成せしめることにより、記録材料とすることができる。その構成は記録材料の種類によって異なる。本発明の発色剤は、感熱記録材料、感圧記録材料など種々の記録材料として使用することができるが、特に感熱記録材料として好適である。
【0121】記録材料が感熱記録材料である場合は、支持体上に加熱発色する感熱記録層を設ける。具体的には、上記のウレアウレタン化合物、ロイコ染料のごとき無色又は淡色の染料前駆体、後記の熱可融性物質等を分散液の形にして他の必要な成分とともに支持体上に塗工し感熱記録層とする必要がある。分散液の調製は、これらのそれぞれの化合物の1種または複数種を、水溶性高分子、界面活性剤など分散能を持つ化合物を含有する水溶液中でサンドグラインダー等で微粉砕することにより得られる。各分散液の粒子径は、0. 1~10μm特に1μm前後とする事が好ましい。特にウレアウレタン化合物を水性溶媒中で湿式粉砕する際には、水性溶媒の液温を50℃以下に維持することが望ましい。また、ローマウレタン化合物を無色又は淡色の染料前駆体を含有する途液のpHは5~12であることが好ましい。
 レアウレタン化合物を水性溶媒中で湿式粉砕する際には、水性溶媒の液温を50°C以下に維持することが望ましい。また、ウレアウレタン化合物、無色又は淡色の染料前駆体を含有する塗液のpHは5~12であることが好ましい。【0122】その他、感熱記録層には顔料として、ケイソウ土、タルク、カオリン、焼成カオリン、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化チタン、酸化亜鉛、酸化珪素、水酸化アルミニウム、尿素ーホルマリン樹脂等を含有させることもできる。また、ヘッド摩耗防止、スティッキング防止などの目的でステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム等の高級脂肪酸金属塩、パラフィン、酸化パラフィン、ポリエチレン、酸化ポリエチレン、ステアリン酸アミド、カスターワックス等のワックス類を、また、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウム等の分散剤、ベンゾフェノン系、ベンゾトリアゾール系などの紫外線吸収剤、さらに界面活性剤、紫光染料等も必要に応じて含有させることができる。【0123】感熱記録層の形成に用いることができるバインダーとしては、例えば、デンプン類、ヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ゼラチン、カゼイン、ボリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、ポリアクリル酸ソーダ、アクリルアミド/アクリル酸エステルノメタクリル酸3元共重合体、スチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、エチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩等の水溶性パインダー、およびスチレン/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリル酸メチル/ブタジエン共重合体などのラテックス系水不溶性バインダー等が挙げられる。【0124】感熱記録層の支持体としては、紙が主として用いられるが、紙の他に各種織布、不織布、合成樹脂フィルム、ラ
  テルノフタジェン共重台体なとのフテックス系水不溶性ハインダー等が挙げられる。
【0124】感熱記録層の支持体としては、紙が主として用いられるが、紙の他に各種織布、不織布、合成樹脂フィルム、ラミネート紙、合成紙、金属箔、あるいはこれらを組み合わせた複合シートを目的に応じて任意に用いることができる。感熱記録層は単一の層で構成されていても複数で構成されていてもよい。例えば、各発色成分を一層ずつに含有させ、多層構造としてもよい。また、この感熱記録層上に、1層又は複数の層からなる保護層を設けてもよいし、支持体と感熱記録層の間に、1層又は複数の層からなる中間層を設けてもよい。この感熱記録層は、各発色成分あるいはその他の成分を微粉砕して得られる複数の層からなあたができない。文持体上に塗布、乾燥することにより得ることができなると思いますなどを思した。
    る。塗布量は塗布液が乾燥した状態で1から15g/m² が好ましい。
  る。 塗布量は塗布液が乾燥した状態で1から15g/m²が好ましい。 【0125】本発明の発色剤を感熱記録材料として使用する場合は、その感度を向上させるために、発色剤に熱可融性物質を含有させることができる。熱可融性物質は60°C~180°Cの融点を有するものが好ましく、特に80°C~140°Cの融点を有するものが好ましい。例えば、pーベンジルオキシ安息香酸ベンジル、ステアリン酸アミド、パルミチン酸アミド、Nーメチロールステアリン酸アミド、βーナフチルベンジルエーテル、Nーステアリルウレア、N, N'ージステアリルウレア、βーナフトエ酸フェニルエステル、1ーヒドロキシー2ーナフトエ酸フェニルエステル、βーナフトール(pーメチルベンジル)エーテル、1, 4ージメトキシナフタレン、1ーメトキシー4ーベンジルオキシナフタレン、Nーステアロイルウレア、pーベンジルビフェニル、1, 2ージ(mーメチルフェノキシ)エタン、1ーフェノキシー2ー(4ークロロフェノキシ)エタン、1, 4ーブタンジオールフェニルエーテル、ジメチルテレフタレート、メタターフェニル、シュウ酸ジベンジル、シュウ酸(Pクロロベンジル)エステル等が挙げられる。さらに、4, 4'ージメトキシベンゾフェノン、4, 4'ージフロロベンゾフェノン、4, 4'ージフルオロジフェニルスルホン、4, 4'ージフルオロジフェニルスルホ
```

ン、4, 4'ージクロロジフェニルジサルファイド、ジフェニルアミン、2ーメチルー4ーメトキシジフェニルアミン、N, N'ージフェニルーpーフェニレンジアミン、1ー(Nーフェニルアミノ)ナフタレン、ベンジル、1, 3ージフェニルー1, 3ープロパンジ オン等を用いても良い。 【0126】これらのうち、好ましくはジフェニルスルホンが用いられる。前記熱可融性物質は、単独でも、あるいは二種以上を混合して使用してもよく、十分な熱応答性を得るためには、無色または淡色の染料前駆体に対して10~300重量%用いることが好ましい。 【0127】記録材料が感圧記録材料である場合は、例えば、米国特許第2505470号公報、同2712507号公報、同2 利等)の分散液を塗布した下用紙の塗布面どうしを重ね合わせた感圧記録紙や、さらに片面にウレアウレタン化合物の 分散液を塗布し、もう一面に染料前駆体を塗布した中用紙を、上記の上用紙と下用紙の間に挟んだ感圧記録紙、または、支持体の同一面に上記ウレアウレタン化合物(およびアミノ化合物あるいは/および顕色剤)の分散液と上記染料前駆体を含む分散液を混合、あるいは多層に変布したセルフタイプ、または、染料前駆体、ウレアウレタン化合物(およびマスノル合物は おしょうしょうじょう かまる しょうじょう かまる といば かまる かまる しょうじょう しょうしょう 明光やとうしか成成とよう。の30 ほン信に至りしたとバンデーン、 るたは、 来行的来呼、 フレップレップに自動へ 33 なびアミノ化合物あるいは/および顕色剤等)の何れをもマイクロカプセル化して混合塗布したセルフタイプ等種々の形態 が可能である。 【0128】マイクロカプセルの製造方法としては、米国特許第2800457号公報、同2800458号公報に開示されたコアセルベーション法、特公昭38-19574号公報、同42-446号公報、同42-771号公報等に開示された界面重合法、特公昭36-9168号公報、特公昭51-9079号公報等に開示されたin-situ法、英国特許第952807号公報、特公昭36-9168号公報、特公昭51-9079号公報等に開示されたin-situ法、英国特許第952807号公報、 同96-5074号公報等に開示された融解分散冷却法、米国特許第311140号公報、英国特許第930422号公報等 に開示されたスプレードライング法などが採用できる。 【0129】上記各公報等における染料前駆体と顕色剤に、本発明の発色剤が対応する。感圧記録層の形成にあたっては、ウレアウレタン化合物等の各成分をそれぞれ溶媒に溶解して用いるか、または分散して用いればよい。また、アミノ化合物あるいは/および類色剤を含めた発色系では、それぞれ単独で用いるか、ウレアウレタン化合物とアミノ化合物に を併用し、必要により顕色剤も併用して溶媒に溶解または分散して用いればよい。 [0134] 【発明の実施の形態】以下実施例によって本発明を更に詳しく説明する。なお、各物性の評価は以下の方法で行った。 <感熱紙発色感度>大倉電機製印字試験機で、サーマルヘッドは京セラ製KJT-256-8MGF1を用いて印可電圧2 4Vパルス幅1.5msecでの発色濃度を光学濃度計で測定した。 <耐可塑剤性>感熱記録シートを塩化ビニルラップあるいは塩化ビニルファイルにはさみ、 上から300g/cm² の荷重 をかけ、40°C|こ24時間放置して、放置後に印字部および未印字部(地肌)の濃度を目視評価し、印字濃度の消色の少 ないものを印字保存性良好とした。 <耐熱性>感熱記録シートを60℃、25%RHの環境下に24時間放置して印字の退色濃度を目視評価し、退色の少な いものを印字保存性良好とした。 <感圧紙発色濃度>上用紙と下用紙の塗布面を対向するように重ね合わせて加圧し、下用紙上に発色画像を得た。発色画像の濃度を濃度計マクベスRD917を用いて測定した。 <耐溶剤性>発色濃度の評価で得た発色画像部にハンドクリーム(製品名:アトリックス(花王(株)社製))を薄く塗布し 常温にて7日間放置後に印字部の濃度を目視評価し、印字濃度の消色の少ないものを印字保存性良好とした。 [0135] と日日 日間の元日間の、0gで 時た。 久にこの元日間では、ファン・ルーのでは加え、このにフノデル・ファブレードを若干量加えた後、50℃で4時間反応させた。反応後、トルエンを加え折出した結晶を濾過により回収後へキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5.2gを得た。 【0136】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉

02/12/09 11:04

砕・分散し、分散液を得た。また、3ージブチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン70gを8重量%ポリビニルアルコール水溶液130gと共にサンドグラインダー(ベッセル容量400ml、アイメックス社製)、回転数2000rpmで3時間 粉砕・分散して分散液を得た。

初年、カ取しし、カ取水で付に。 【0137】また、ジフェールスルホン70gを8重量%ポリビールアルコール水溶液130gと共にサンドグラインダー(ベッセル容量400ml、アイメックス社製)、回転数2000rpmで3時間粉砕、分散して分散液を得た。また、炭酸カルシウム10gを水30gと混合してスターラーで撹拌分散して、分散液を得た。 【0138】これらの分散液を上記化合物分散液の乾燥固形分20重量部、3ージブチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン分散液の乾燥固形分10重量部、ジフェニルスルホン分散液の乾燥固形分25重量部、炭酸カルシウム分散液の乾燥固形分40重量部、さらに固形分濃度16重量%のステアリン酸亜鉛分散液の乾燥固形分20重量部、さらに15角量%ポリビニルフルコールの乾燥因形分15重量部の割合(乾休其準)で増増混合して涂液を得た 5重量%ポリビニルアルコールの乾燥固形分15重量部の割合(乾体基準)で撹拌混合して塗液を得た。

【0139】この塗液を50g/m²の秤量をもつ原紙上にパコーターのロッド番号10番で塗布し、乾燥後スーパーカレンダーで処理して感熱記録材料を得た。感度の評価結果は光学濃度1.3と良好であった。地肌の熱による変色の度合い(耐熱性)の評価結果は変色が少なく良好であった。塩化ビニルラップによる地肌被り性の評価結果は変色が少なく良好 であった。まとめて表1に示す。

[0140]

た結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2. 3gを得た。 【0141】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表 1に示す。

(0142) 【実施例3】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3、24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、9gを得た。次にこの化合物2gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを加えこれに3、3、一ジアミノジフェニルスルホン0、9gを加え50℃で22時間反応し析出した結晶を濾過により回収後を加えるでは、100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えるでは100円収集を加えて100円収集を加えるでは100円収集を加えて100円収集を1

より回収後へキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.5gを得た。 【0143】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

【9144】 【実施例4】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4.28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12.2gを得た。次にこの化合物4gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、これにフェノール4.23gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で3時間反応した後、5℃で6日間冷却後析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.58gを得た。 【0145】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 (0144)

[0146]

【9146】 【実施例5】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。 【0147】次にこの化合物5.4gを取り溶媒としてトルエンを加えこれに水0.9gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを若干量加え常温で10時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.1gを得た。次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 【0148】続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様に1、て感勢記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0149]

【9149】 【実施例6】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4、28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12、2gを得た。次にこの化合物3gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを60g加えさらにジブチルチンジラウレートを若干量加えたのち、これに4、4'ージヒドロキシジフェニルスルホン(ビスフェノールS)1、4gをメチルエチルケトン10gで希釈して90℃で滴下し16時間反応した。反応後結晶を濾過により回収し、メチルエチルケトンで洗浄後一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2、1gを得た。【0150】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。【0151】

[0151]

【実施例7】2, 4ートルエンジイソシアナート88. 2gに溶媒としてメチルエチルケトン124gとジメチルホルムアミド15gを加え、これに4, 4'ージアミノジフェニルスルホン6. 3gをメチルエチルケトン25gとジメチルホルムアミド3gで希釈して溶下し、25℃で8時間反応させた。反応後、メチルエチルケトンを濃縮除去した後トルエンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物10. 0gを得た。次にこの化合物8. 4gを取りフェノール33gとメチルエチルケトン180gを加え、さらにトリエチルアミン8. 5mgを加えた後、25℃で7時間反応させた。反応後、トルエンを加え析出した結晶を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物10.0gを得た

10. Ogを得た。 【0152】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0153]

【実施例8】2, 4ートルエンジイソシアナート19. 5gに溶媒としてトルエン155gを加え、これに2、2ービス(4ーヒドロキ

シフェニル)プロパン3.2gを加え、80℃で12時間反応させた。反応後、反応液を-20℃に冷却し析出した白色の固体を濾過により回収後、クロロベンゼンに溶解し、ヘキサンを加え析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物8.0gを得た。次にこの化合物4gを取り溶媒としてルエン50gを加え、これにアニリン4gを加え、2 5℃で24時間反応させた。反応後、析出した結晶を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶 の化合物5. Ogを得た。

、 10154】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。 [0155]

gを加え、さらに水160gを加えて析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物9.3gを得

、。 【0156】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

【実施例10】2、4ートルエンジイソシアナート27、8gに溶媒としてトルエン111gを加え、これにトルエン37gに溶解したアニリン7、4gを滴下して加え、10℃で8時間反応させた。反応後、析出した白色の固体を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物20、0gを得た。次にこの化合物2、8gを取り溶媒としてトルエン65gを加え、これに2、2ービス(4ービアルンフェール)プロパン1、14gとジブナルチンジラウレート2、7mgを加速していて関係をできませた。反 応後、反応液を濃縮した後、アセトンを加え、さらに水160gを加えて析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥

に後、反応及と版権した後、アミアンと加え、できたが100gを加えて初出した相間と認過により出る後、「呪真主む族 して白色結晶の化合物3.5gを得た。 【0158】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉、砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0159]

【実施例11】2,4ートルエンジイソシアナート27.8gに溶媒としてトルエン111gを加え、これにトルエン37gに溶解したアニリン7.4gを滴下して加え、10℃で8時間反応させた。反応後、析出した白色の固体を濾過により回収後、一晩真空 乾燥して白色結晶の化合物20. Ogを得た。次にこの化合物4. 7gを取り溶媒としてメチルエチルケトン30gを加え、これに2、2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパン1. Ogとジブチルチンジラウレート4. 7mgを加え、75℃で4時間反応させた。反応後、反応液を濃縮した後、アセトンを加え、さらに水160gを加えて析出した結晶を濾過により回収後、一晩真 空乾燥して白色結晶の化合物3. Ogを得た。

【0160】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外 は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

【実施例12】2, 4-トルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3. 24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、市出した白色の固体を濾過により 回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6. 9gを得た。次にこの化合物2. 7gを取り溶媒としてジメチルホルムアミドを30g加え、これに4, 4'ージアミノベンズアニリド1. 2gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを3mg加えて25℃で24時間反応とした。反応液にメタノールを投入し折出した結晶を濾過により回収後洗浄し一晩真空乾 燥して白色結晶の化合物2.3gを得た。

【0162】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0163]

【実施例13】2、4ートルエンジイソシアナート10、4gに溶媒としてメチルエチルケトン20gを加え、これに3、3'ージアミノジフェニルスルホン3、7gをメチルエチルケトン30gで希釈して滴下し、15℃で3時間反応させた。析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、3gを得た。次にこの化合物3、0gを取りフェノール15gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを3mgを加えた後、50℃で3時間反応させた。反応後、反応液にヘキサンを加え析出した結晶を濾過により回収後洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物3、3gを得た。【0164】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。 [0165]

【実施例14】2,4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4.28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12.2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpーメトキシフェノール2.58gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で6時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白紫 色結晶の化合物3.7gを得た。

【0166】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。 結果をまとめて表2に示す。

【実施例15】2,4-トルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4.28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12.2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpークレゾール2.22gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で6時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶のル合物2.2まままま。 化合物3.7gを得た。

【0168】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0169]

【実施例16】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4. 28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後折出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12. 2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpークロロフェノール2. 64gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で5時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結

は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例17】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにpーメトキシアニリン5.66gをトルエン40gで希釈して滴下し、10℃で1時間反応させた。反応後析出した白紫色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白紫色結晶の化合物13.4gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを65g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにフェノール2.37gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え90℃で4時間反応した後、反応流を濃縮し、5℃で1日間冷却後析出した結晶を濾過により回収し、一晩真変数は、50点を得た。 空乾燥して白紫色結晶の化合物2.50gを得た。

工化体にて口楽と相間のた日初2: 30g2 円/2。 【0172】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0173]

【実施例18】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにpーアミノアセトフェノン6.2 1gをトルエン30gとメチルエチルケトン30gで希釈して滴下し、25℃で20時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物13.0gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを65g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにフェノール2.28gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え90℃で4時間反応1.0-を得た。

過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物1. Ogを得た。 【0174】次にこの化合物1gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液4gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例19】2,4-トルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物5.0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにアニリン3.50gを加え25℃で3時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5.5gを得た。 【0176】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例20】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物5.0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにpートルイジン3.00gをできるでで3時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンルエン10gを加えても発見るのを含まる。まままままでは、またの食料を含まる。またまままた。またまままでは、またの食料を含まる。またまままた。またまままで、またままた。またまままでは、またの食料を含まれる。

ルエン100gを加えてればロートルインン3.00gを加え250で3時間及応じが出した結晶を濾過により回収後ペキリンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5.5gを得た。 【0178】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例21】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物5.0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにpークロロアニリン3.58gを加え25℃で6時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキー ルエン 100gを加えて10cp プロロケーテン3. 30gを加え20 0 0 0 0 同間及応じが出じた相間を過過により回収後ペキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白紫色結晶の化合物7. 0gを得た。次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 【0180】続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様

にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 【0181】

【実施例22】ジフェニルメタンー4, 4'ージイソシアナート10gに溶媒としてメチルエチルケトン120gを加え、これにアニリン3. 72gをメチルエチルケトン15gで希釈して滴下し、25℃で3時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物11. 8gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを80g加え、これにフェノール2. 06gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え、これにフェノール2. 06gをメチルエチルケトンを80g加え、これにフェノール2. 06gをメチルエチルケトン15gで希釈して加えるからで8時間反 応した後、反応液を濃縮・冷却し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.7gを得

へ。 【0182】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0183]

【実施例23】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2.0gを取り溶媒としてト

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例24】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2.0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これにロージアニシジン0.90gを加え50℃で6時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサルにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.6gを得た。
【0186】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に元本

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0187]
【実施例25]2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2.0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これに4、4'ージアミノジフェニルエーテル0.75gを加え50℃で16時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.4gを得た。
【0188】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表のに示す。

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0189]
[実施例26]2, 4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3. 24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6. 9gを得た。次にこの化合物2. 0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これに4. 4'ージアミノジフェニルメタン0. 74gをメチルエチルケトン10gと共に加え、50℃で10時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2. 1gを得た。【0190】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様に「て感熱記録対対を作成」。延価を行った、結果をまとめて表2に示す。 は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0191] 【比較例1】実施例1で合成したウレアウレタン化合物の代わりに2、2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパンを用いた 以外は、実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0192]

【比較例2】実施例1で合成したウレアウレタン化合物の代わりに4, 4'ージフェニルウレアを用いた以外は、実施例1と 同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【0193】 【表1】

【表 1】	総熱紙應度	耐可塑剂性 (印字保存性)
実施例1	1. 3	0
実施例2	1. 0	0
実施例3	1. 3	© .
実施例7	1. 3	0
実施例8	1. 3	0~@
実施例 9	1. 3	0~@
実施例10	1. 3	0~@
実施例11	1. 3	0~@
実施例12	1. 0	0.
実施例13	1. 3	0
比較例1	1. 3	×

- 1. 耐可塑剂性(印字保存性)
 - ◎~退色がほとんど無い。
 - .○~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
 - △~明らかに退色が生じている。
 - `×~色が消滅している。
- 2. 威度は、光学濃度 (OD値) の高いものほど良好。

[0194] 【表2

2]		
	感熱紙感度	耐熱性 (印字保存性)
実施例4	1. 3	0
実施例 5	1. 2	©
実施例 6	1. 0	0
実施例14	1. 2	Ö
実施例15	1. 2	©
実施例16	1. 3	0
実施例17	1. 2	0
実施例18	1. 2	0
実施例19	1. 3	©
実施例20	1. 1.	0
実施例21	1. 1	0
実施例22	1. 0	O .
実施例23	1. 0	0
実施例24	1. 0	ο .
実施例25.	1. 1	©
実施例26	1. 1	©
比較例2	0. 6	×

- 1. 耐熱性 (印字保存性)
 - ◎~退色がほとんど無い。
 - ○~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
 - △~明らかに退色が生じている。
 - ×~色が消滅している。
- 2. 感度は、光学濃度 (OD値) の高いものほど良好。

[0195]

【実施例27】■上用紙の作成スチレンー無水マレイン酸共重合体を少量の水酸化ナトリウムと共に溶解したpH4. Oの5%水溶液100重量部中に3ージエチルアミノー7ークロロフルオラン2. 5重量部を溶解した日石ハイゾールN-296(商品名、日本石油化学製オイル)80重量部を乳化した。一方、メラミン10重量部、37%ホルマリン水溶液25重量部、水65重量部を水酸化ナトリウムでpH9. Oとし、60℃に加熱したところ、15分で透明になり、メラミンーホルマリン初期縮合物が得られた。この初期縮合物で記乳化液に加え、60℃に保ちながら4時間撹拌を続けた後室温まで冷却した。またまでスクロカプセル公野液の開発公は45%できった。

縮合物が得られた。この初期縮合物を削記乳化液に加え、60℃に保ちなから4時間撹拌を続けた後至温まで冷却した。得られたマイクロカプセル分散液の固形分は45%であった。
【0196】このようにして得られたマイクロカプセル分散液を紙に塗布乾燥することにより上用紙を得た。
■下用紙の作成2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを加えこれに4、4'ージアミノジフェニルスルホン0.9gを加え50℃で22時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.3gを得た。とこの化合物15gを取り、2重量%ポリビニルアルコール水溶液45gと共に常温にてペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。また、炭酸カルシウム60gを水90gと混合してスターラーで撹拌分散して、分散液を得た。塗液は、上記化合物分散液40重量%、炭酸カルシウム分散液125重量部、さらに10重量%ポリビニルアルコール水溶液120重量%を混合、撹拌して調整して得た。

ル水溶液120重量部を混合、撹拌して調整して得た。

【0198】この塗液を40g/m²の秤量をもつ原紙上にバコーターのロッド番号10番で塗布し、下用紙を得た。発色濃度の評価結果は光学濃度0.7と良好であった。ハンドクリームによる耐溶剤性の評価結果は印字部の判読は可能であり 良好であった。結果をまとめて表3に示す。

[0199] 【比較例3】実施例5に使用したウレアウレタン化合物の代わりに顕色剤である活性白土を用いた以外は、実施例8と同 様にして感圧記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表3に示す。 【0200】 【表3】_____

	感圧紙濃度	耐溶剤性 (ハンドクリーム)
実施例27	. 1. 3	©
比較例3	0. 9	×

- 1. 発色濃度は、光学濃度(OD値)の高いものほど良好。
- 2. 耐溶剤性 (ハンドクリーム)
 - ◎~退色がほとんど無い。
 - 〇~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
 - △~明らかに退色が生じている。
 - ×~色が消滅している。

【0201】 【発明の効果】特定のウレアウレタン化合物を用いることで、画像保存性および発色感度に優れた発色剤及び記録材料 を安価に提供できる。

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original

documents submitted by the applicant.
Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
A FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

☐ GRAY SCALE DOCUMENTS

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY